



## الموضوع

## التقيط

التمرين الأول (8نقط):

1- أجب بصحيح أو خطأ بوضع (x) في الخانة المناسبة :

| خطأ | صحيح |
|-----|------|
|     |      |
|     |      |
|     |      |
|     |      |
|     |      |
|     |      |
|     |      |
|     |      |
|     |      |
|     |      |

(4ن)

2 - املأ الفراغ بما يناسب

⇨ نعتبر عن التفاعل الكيميائي ب.....، ويجب أن تكون متوازنة.

(2ن)

⇨ نستعمل في حياتنا اليومية نوعان من المواد: مواد.....و مواد.....يستخلصها من خلال تفاعلات.....

3- عرف ما يلي :

(2ن)

⇨ تلوث الهواء.....

⇨ تفاعل كيميائي.....

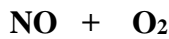
التمرين الثاني (8نقط):نحرق 5g من المغنزيوم Mg في 4g من ثنائي الأوكسجين O<sub>2</sub> فينتج أوكسيد المغنزيوم MgO

1. عبر كتابة عن حصيلة هذا التفاعل

(1ن)

2. عبر بمعادلة كيميائية عن هذا التفاعل5. وازن المعادلات الكيميائية التالية:

(1ن)



.....:

(2)

3. هل المعادلة متوازنة؟ علل جوابك (جدول التحقق).....

.....

.....

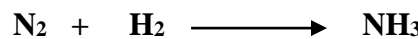
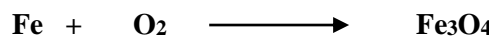
(1ن)

4. أحسب كتلة أوكسيد المغنزيوم الناتج :.....

(3ن)

.....

5.

التمرين الثالث (4نقط):(1ن) أثناء احتراق 36g من غاز الإيثان C<sub>2</sub>H<sub>6</sub> في 56g من ثنائي الأوكسجين O<sub>2</sub> يتكون 44g من ثنائي أوكسيد الكربون CO<sub>2</sub> و كمية كتلتها m من بخار الماء.

1- عبر كتابة عن حصيلة هذا الاحتراق،.

(1ن)

2- أكتب معادلة هذا التفاعل الكيميائي،

(1ن)

3- هل هذه المعادلة متوازنة؟ علل جوابك.

(1ن)

4- وازن هذه المعادلة.